

V	F	CURSO 2009-10.TEST N° 10. LECCIÓN 10. AMINAS
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas primarias, secundarias y terciarias, son compuestos de primer, segundo y tercer grado de oxidación, respectivamente.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las alquilaminas primarias no son lineales, pero las aminas terciarias si lo son.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El momento dipolar de los alcoholes es superior al de las aminas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El átomo de nitrógeno de las aminas alifáticas se halla híbrido sp^2 .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las alquilaminas acíclicas presentan una estructura piramidal.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas de baja masa molecular son muy insolubles en agua.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas pueden comportarse como bases y ácidos de Lewis.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas primarias y secundarias son dadoras de enlaces de hidrógeno, pero no aceptoras.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas terciarias no son dadoras de enlaces por puentes de hidrógeno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas terciarias sólo son aceptoras de enlaces por puentes de hidrógeno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas alifáticas de gran número de átomos de C son insolubles en agua.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alcoholes tienen en general, menor punto de ebullición que las aminas de similar masa molecular.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alcanos tienen en general, menor punto de ebullición que las aminas de similar masa molecular.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Todas las aminas terciarias pueden ser consideradas como compuestos quirales.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Algunas aminas terciarias quirales pueden ser separadas en sus enantiómeros.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas terciarias con tres sustituyentes diferentes por lo general, no presentan actividad óptica
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los átomos de hidrógenos de las aminas primarias y secundarias son muy ácidos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas pueden comportarse como ácidos de Lewis.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas son más básicas que el amoniaco pero menos básicas que los hidróxidos alcalinos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas son bases que pueden formar sales de amonio al reaccionar con hidrácidos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La fuerza como base de una amina puede medirse por su pK_A .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Cuanto más bajo es el pK_B de una amina más básica será.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La fuerza como base de una amina puede medirse a través de la fuerza de su ácido conjugado.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas más básicas formarán sales de amonio que se comportarán como ácidos de muy bajo pK_A .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas primarias y secundarias (pero no las aminas terciarias), pueden actuar como nucleófilos por el par de electrones sin compartir del átomo de nitrógeno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las sales de amonio pueden actuar como bases y como nucleófilos a través de su átomo de nitrógeno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas primarias y secundarias son más ácidas que los alcoholes primarios y secundarios.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Para deprotonar una amina primaria y secundaria se requiere el uso de bases muy débiles.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El grupo amino es un pésimo grupo saliente.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Un grupo amonio pueden actuar como grupos salientes.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas alifáticas son capaces de actuar como compuestos anfóteros.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas alifáticas son más básicas que los hidróxidos alcalinos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas reaccionan con el agua formando amiduros y cationes hidronios

V	F	
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas deprotonan al agua en pequeña extensión originando cationes amonio e hidróxido.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas reaccionan con los epóxidos originando 1,2-aminoalcoholes.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los cloruros de ácido reaccionan con las aminas formando amidas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los anhídridos de ácido reaccionan con las aminas formando amidas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El cloruro de sulfurilo reacciona con las aminas con originando sulfamidas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las sulfamidas son potentes agentes quimioterapéuticos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La reacción de las aminas con aldehídos y cetonas origina iminas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas secundarias se reducen originando hidroxilaminas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas terciarias se oxidan originando N-óxidos de amina.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Por calentamiento enérgico, los N-óxidos de las aminas terciarias, originan alquenos e hidroxilaminas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La descomposición térmica de los N-óxidos de aminas terciarias ocurre a través de una eliminación anti concertada.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Se pueden preparar aminas primarias a partir de aldehídos y cetonas por reacción con hidroxilamina seguida de reducción (aminación reductiva).
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible preparar aminas secundarias a partir aldehídos y cetonas por reacción con una amina primaria seguida de reducción de la imina formada.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible preparar aminas terciarias a partir aldehídos y cetonas por reacción con una amina secundaria seguida de reducción de la sal de iminio formada.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La reducción de aminas puede conducir a la formación de amidas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible transformar una amida disustituida sobre el N, en una amina terciaria por tratamiento con hidruro de aluminio y litio.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La alquilación directa de amoniaco y las aminas primarias no es un buen método sintético para preparar aminas secundarias y terciarias.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las sales de amonio pueden prepararse fácilmente a partir de la alquilación a fondo de las aminas y el amoniaco.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas secundarias pueden prepararse por la llamada síntesis de Gabriel.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La oxidación de nitrilos conduce a la formación de aminas primarias.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las aminas primarias pueden prepararse por reducción de las azidas de alquilo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Se puede preparar aminas con un carbono menos, por la transposición de Hoffmann.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Una eliminación de Hoffmann es un buen método para la preparación de los alquenos menos sustituidos en el que se usa una sal de amonio como grupo saliente.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las eliminaciones de Hofmann transcurren a través de un mecanismo E2.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las eliminaciones de Hofmann transcurren por una eliminación syn.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las sales de amonio pueden actuar como buenos catalizadores en reacciones de transferencia de fase.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las sales de amonio con N sustituido por cuatro grupos idénticos son quirales.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las sales de amonio con cuatro grupos diferentes existen como dos enantiómeros.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Existen numerosos productos naturales con estructura de amina que presentan interesantes acciones biológicas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La pirrolidina y la pirimidina son bases cíclicas derivadas del pirrol y la piperidina, respectivamente.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las anfetaminas pueden ser consideradas como aminas alifáticas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El LSD es un producto sintético que presenta propiedades alucinógenas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La cocaína ha sido utilizada antiguamente como anestésico en operaciones de cirugía ocular.

V	F	CURSO 2009-10.TEST N° 11. LECCIÓN 11.ALQUENOS
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquenos contienen un enlace sigma débil C-C y un enlace pi fuerte C-C.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El enlace pi puede ser considerado como el grupo funcional de los alquenos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquenos son compuestos de segundo grado de oxidación.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquenos simétricos presentan momentos dipolares nulos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los hidrógenos unidos a los carbonos que forman un doble enlace son muy ácidos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La adición electrófila es la reacción típica de los alquenos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los dos carbonos del doble enlace y los cuatro átomos unidos a ellos se hallan lineales.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquenos monosustituídos no pueden presentar formas diastereómeras.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquenos disustituídos con dos grupos diferentes sobre el mismo carbono, pueden existir en las formas diastereómeras conocidas como cis y trans.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Cuando los dos sustituyentes de un carbono de un alqueno trisustituído son idénticos, el alqueno puede existir como dos diastereómeros.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El 2-buteno puede existir como dos diastereómeros.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La longitud de un enlace C-C es mayor que la de un enlace C=C.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En el eteno, el ángulo H-C-C es cercano a 109°.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquenos acíclicos trans son menos estables que sus diastereómeros cis.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	No es posible aislar un trans-cicloalqueno de menos de siete átomos de carbono.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El ciclopropeno presenta una muy alta tensión torsional, pero muy baja tensión angular.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En los compuestos tipo bicíclicos-[2,2,1]-heptano no pueden existir dobles enlaces sobre los carbonos cabeza de puente.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las reacciones de adición de los alquenos suelen ser endotérmicas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Para que la hidrogenación de un alqueno progrese adecuadamente, es necesario añadir un catalizador.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquenos terminales conducen siempre a alcoholes primarios por hidratación ácida.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En la hidratación ácida del 1-buteno se produce una mezcla racémica de un alcohol secundario.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La hidratación ácida de un alqueno no es una reacción estereoespecífica.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La hidratación ácida del 1-metil-ciclohexeno da un 1-metil-1-ciclohexanol.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La hidratación ácida del 1-metil-ciclopenteno conduce a una mezcla de (±)-cis- y (±)-trans-2-metil-ciclopentanol.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La adición de haluros de hidrógeno a alquenos ocurre en dos etapas a través de un carbanión intermedio.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En la adiciones de HCl a los alquenos pueden ocurrir transposiciones.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El HBr se adiciona al 1-hexeno generando (±)-1-bromo-hexano.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La adición de HBr al 4-metil-2-trans-penteno genera una mezcla de (±)-2-bromo-4-metil-pentano y el (±)-3-bromo-2-metil-pentano.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La adición de bromo a un alqueno es una reacción concertada que transcurre de manera anti.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La adición de bromo a los alquenos es un proceso anti en dos etapas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La adición de cloro al ciclohexeno da única y exclusivamente (±)-cis-1,2-dicloro-ciclohexano.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En las adiciones de halógeno a los alquenos se forman como intermedios iones halogenonio cíclicos.

V	F	
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El (\pm)-trans-1,2-dibromo-ciclohexano existe en dos conformaciones de energías diferentes.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La adición de bromo al cis-3-hexeno produce un compuesto (\pm)-treo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La adición de bromo al trans-2-penteno produce un (\pm)-eritro-2,3-dibromo-pentano.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La adición de cloro en medio acuoso al cis-2-hexeno genera (\pm)-treo-4-cloro-3-pentanol.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Cuando el 1-metilciclopenteno se trata sucesivamente con diborano en THF y peróxido de hidrógeno en sosa se forma (\pm)-2-metil-cis-ciclopentanol.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La adición de bromuro de hidrógeno a 1-buteno conduce regioselectivamente a la formación exclusiva de (\pm)-2-bromo-butano.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La adición de bromuro de hidrógeno a los alquenos tiene lugar a través de una reacción homolítica con formación de un intermedio radical.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Cuando se efectúa la adición de bromuro de hidrógeno a 1-buteno en presencia de peróxido de terc-butilo se obtiene 1-bromo-butano.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La adición de bromuro de hidrógeno a los alquenos en presencia de peróxidos tiene lugar a través de un carbocatión intermedio..
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Cuando se adiciona KMnO_4 alcalino, diluido y en frío a un alqueno se obtiene un 1,2-diol a través de una anti-adición. (hasta aquí)
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El cis-3-hexeno reacciona con el KMnO_4 alcalino, diluido y en frío formando meso-3,4-hexanodiol.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El trans-3-hexeno reacciona con el KMnO_4 alcalino, diluido y en frío formando (\pm)-treo-3,4-hexanodiol.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Cuando el 3-metil-2E-penteno se somete a ozonólisis en condiciones reductoras se obtiene una mezcla de butanona y etanal.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Cuando el 1-metil-ciclopenteno se somete a ozonólisis en condiciones reductoras se obtiene única y exclusivamente el 5-oxo-hexanal.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las β -eliminaciones E2 marchan a través de una eliminación antiperiplanar.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las β -eliminaciones E2 son estereoespecíficas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las β -eliminaciones E1 no son estereoespecíficas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La deshalogenación del meso-2,3-dicloro-butano por el zinc da cis-2-buteno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La deshalogenación del (\pm)-treo-2,3-dicloro-butano por el zinc da trans-2-buteno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible efectuar β -eliminaciones en las que se formen los alquenos menos sustituidos empleando sales de amonio como grupo saliente.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La eliminación de Cope es una reacción de β -eliminación E2 estereoespecífica.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La eliminación de Cope es una reacción de β -eliminación que marcha a través de una sin-eliminación.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Por eliminación de Cope, de un compuesto (\pm)-treo se debe obtener un cis-alqueno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La reacción de Wittig permite la transformación del carbonilo de un aldehído o una cetona en un doble enlace.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Cuando la ciclohexanona se trata con trifenilfosfina y yoduro de metilo en presencia de una base fuerte se obtiene metilenciclohexeno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es mucho más fácil isomerizar un alqueno cis en su diastereómero trans que la operación inversa.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La isomerización del trans-2-buteno en cis-2-buteno puede hacerse añadiendo HCl y sometiendo el haluro así obtenido a una β -eliminación E2.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Existen numerosos productos naturales que tienen en su estructura dobles enlaces.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La biosíntesis de los terpenos comienza a partir de una molécula que contiene un doble enlace.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La testosterona es una hormona sexual que contiene un doble enlace conjugado.

V	F	TEST N° 12. LECCIONES 12 y 13. ALQUINOS Y DIENOS
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquinos contienen un enlace σ y dos enlaces π .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El grupo funcional de los alquinos es el enlace π .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquinos son compuestos de segundo grado de oxidación.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquinos simétricos no presentan momentos dipolares.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Todos los alquinos presentan hidrógenos ácidos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los enlaces $C \equiv C$ de los alquinos son más largos que los enlaces $C = C$ de los alquenos pero más cortos que los enlaces $C - C$ de los alcanos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los dos carbonos del triple enlace y los átomos unidos a ellos son coplanares y están línea recta.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquinos terminales tienen PE mayores que los isómeros internos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los carbonos de los alquinos que forman el triple enlace están híbridos sp.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El ángulo de enlace $H - C - C$ de los alquinos es de $109,5^\circ$.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La reacción típica de los alquinos es la Ad_E .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquinos reaccionan con los electrófilos más lentamente que los alquenos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible hidrogenar los alquinos a cis-alquenos con catalizadores de C-Pd en presencia de sulfato de bario y quinolina.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquinos se convierten en trans-alquenos por la acción de los metales alcalinos en amoniaco líquido a bajas temperaturas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquinos reaccionan con dos moles de bromo proporcionando derivados tetrabromados con dos bromos en cada carbono del triple enlace.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La hidratación ácida del acetileno proporciona acetaldehído.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Un enol es un compuesto que contiene un grupo hidroxilo sobre un doble enlace.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los compuestos enólicos se transforman rápidamente en medio ácido en compuestos carbonílicos (aldehídos o cetonas).
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La tautomería ceto-enólica es el equilibrio existente entre los enoles y los compuestos carbonílicos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Se puede obtener un aldehído por hidrobromación-oxidación de un alquino terminal.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La hidratación ácida de los alquinos terminales suministra metilcetonas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	No es posible preparar alquinos empleando reacciones de adición.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El tratamiento básico de los 1,2-dibromoalcanos puede conducir a alquinos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los 1,2-dibromo-Z-alquenos forman con dificultad alquinos por tratamiento básico.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los 1,2-dibromo-E-alquenos forman alquinos por tratamiento básico.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquinos terminales reaccionan con sales cúpricas o de plata formando acetiluros sólidos que cuando se hallan secos son explosivos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Se puede preparar el acetileno por hidrólisis del carburo cálcico.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquinos terminales son ácidos y tiene un $pK_A \approx 25$.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Un alquino terminal da un reactivo nucleófilo al tratarlo con ácidos fuertes.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquinos terminales reaccionan con los metales alcalinos dando acetiluros.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los dienos aislados tienen propiedades químicas similares a las de los alquenos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Si los dos sustituyentes de un mismo carbono del propadieno son idénticos el compuesto no puede ser quirál.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Si los dos sustituyentes de los dos carbonos extremos del propadieno son diferentes el compuesto se presenta como dos enantiómeros.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El carbono central de los dienos acumulados se encuentra híbrido sp.

V	F	
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El 1,2,3-butanotrieno contiene dos carbonos sp y dos carbonos sp ² .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El 2,3,4-hexatrieno contiene dos carbonos sp, dos carbonos sp ² y dos carbonos sp ³ .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los dienos acumulados con número par de dobles enlaces presentan quiralidad.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los dienos acumulados que contienen un número impar de dobles enlaces presentan isomería cis-trans si los dos sustituyentes de cada carbono son distintos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los dienos acumulados que contienen un número par de dobles enlaces presentan quiralidad si los dos sustituyentes de cada carbono son distintos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los dienos conjugados tienen dos enlaces sencillos separados por un doble enlace.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Un dieno aislado es menos estable que un dieno conjugado.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los dienos conjugados acíclicos existen en dos conformaciones que se interconvierten llamadas s-cis y s-trans.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los conformeros s-cis suelen ser menos estables que los s-trans.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los dienos conjugados reaccionan con los electrófilos dando reacciones de adición.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El HBr gaseoso reacciona con los dienos conjugados proporcionando dos isómeros que se conocen como productos de adición (1,2) y adición (1,4).
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los productos (1,2) se conocen como productos cinéticos y los (1,4) como productos termodinámicos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los productos cinéticos (1,2) se forman menos rápidamente que los termodinámicos (1,4) que son más estables.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Si se quiere obtener mayor proporción de productos (1,2) deben hacerse las reacciones a bajas temperaturas y cortos periodos de reacción.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Si se quiere obtener mayor proporción de productos (1,4) deben hacerse las reacciones a altas temperaturas y largos periodos de reacción.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Al calentar un sistema en el que ocurren simultáneamente dos reacciones competitivas, se aceleran ambos, pero mucho más la reacción de menor energía de activación.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los dienos conjugados reaccionan con los alquenos que tienen un sustituyente atrayente de electrones (dienófilo) dando ciclohexenos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las cicloadiciones (4 + 2) se conocen como reacciones de Diels-Alder.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los dienos conjugados dan cicloadiciones (4+2) a través de la conformación s-cis.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las reacciones de Diels-Alder son procesos pericíclicos y por lo tanto transcurren en una sola etapa, es decir, son reacciones concertadas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las cicloadiciones (4+2) son reacciones concertadas y estereoespecíficas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En las reacciones de Diels-Alder no se mantiene la estereoquímica del dienófilo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La estereoquímica del dieno conjugado no influye en la estereoquímica del producto que se obtiene.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los cis, trans- y trans, trans-2,4-hexadienos dan productos enantiómeros.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La reacción de Diels-Alder pueden ocurrir de dos modos diferentes conocidos como adición exo y adición endo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La adición endo está generalmente desfavorecida sobre la adición exo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las cetonas α,β -insaturadas pueden actuar como dienófilos en las Diels-Alder.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	No es posible usar ésteres α,β -insaturados como dienófilos en las Diels-Alder.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible usar dienos cíclicos dobles enlaces s-cis en la reacciones de Diels-Alder.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El ciclopentadieno se dimeriza a través de una reacción de Diels-Alder.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Cuando se usa ciclopentadieno como dieno frente a propenal se obtiene un compuesto con esqueleto biciclo-[2,2,1]-heptánico.

V	F	TEST N° 13. LECCIONES 14 Y 15. C. AROMÁTICOS
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Todos los enlaces C- C del benceno tienen la misma longitud.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los ángulos de enlace C – C - C del benceno son de 180°.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El benceno está en equilibrio rápido entre dos formas tautómeras.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La molécula del benceno tiene seis enlaces sencillos y seis enlaces dobles carbono-carbono de diferente longitud.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Todos los átomos de carbono del benceno son coplanares, pero los átomos de hidrógeno están tres por debajo y tres por encima del plano.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El benceno tiene una nube electrónica de seis electrones π situada por encima y por debajo del plano de la molécula.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La energía de resonancia del benceno es de 36 kcal/mol.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El benceno es menos estable que el 1,3,5-hexatrieno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El benceno no se parece en sus propiedades químicas a los trienos aislados.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La reacción típica del benceno es la sustitución electrófila aromática.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El benceno es poco reactivo y necesita catalizadores en sus reacciones.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Existen compuestos neutros aromáticos que sólo contienen dos electrones.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los compuestos antiaromáticos son mucho menos estables que los no aromáticos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El catión ciclopropenilo es no aromático.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El dicatión ciclobutenilo es antiaromático.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El catión tropilio es aromático.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El catión ciclopentadienilo es antiaromático.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El anión ciclopropenilo es aromático.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El anión ciclopentadienilo es antiaromático.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El furano es un compuesto no aromático.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El pirrol es un heterociclo aromático pentagonal que tiene 6 electrones π .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El átomo de nitrógeno del pirrol se encuentra híbrido sp^2 .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La piridina es una molécula aromática que tiene seis electrones π .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los dos electrones del N de la piridina entran a formar parte de la aromaticidad.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La piridina presenta propiedades básicas ni nucleófilas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El benzociclobuteno es un compuesto antiaromático que tiene ocho electrones.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La quinolina es un compuesto aromático que tiene diez electrones.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La isoquinolina es un compuesto aromático de catorce electrones.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El ciclooctatetraeno no es antiaromático porque es plano.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El [14]-anuleno es un compuesto antiaromático.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Todos los bencenos sustituidos reaccionan con la misma velocidad frente al mismo reactivo en idénticas condiciones experimentales.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El fenol es mucho más reactivo que el nitrobenceno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El trinitrobenceno es extraordinariamente reactivo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Sólo los grupos activantes orientan en orto y para.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Todos los grupos desactivantes son igual de potentes.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los catalizadores de las S_EAr actúan como ácidos de Lewis.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los átomos de halógenos son desactivantes y orientan en orto y para.

V	F	
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El trifluorometilo es un grupo muy activante que orienta en meta.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los hidroxilos son tan activantes que los fenoles dan reacciones S _E Ar sin necesidad de ácidos de Lewis como catalizadores.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los fenoles pueden dar reacciones de polisustitución.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las alquilaciones de F-C pueden hacerse con alcoholes y ácidos de Lewis.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las alquilaciones de F-C pueden ocurrir con polisustitución.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En ninguna alquilación de F-C puede ocurrir una transposición.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las alquilaciones de F-C pueden efectuarse con alquenos y AlCl ₃ .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En las alquilaciones y acilaciones de F-C se crean enlaces carbono-carbono.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las sales de alquildiazonio son tan inestables que no son útiles en síntesis.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las sales de arildiazonio se preparan por diazoación de las arilaminas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las sales de arildiazonio son útiles para meter sustituyentes en el benceno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible preparar fenoles a partir de una sal de diazonio.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las alquilaminas son menos básicas que las arilaminas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los cationes arilamonio son ácidos menos fuertes que los alquilamonio.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La basicidad de las arilaminas disminuye con el carácter atrayente de los sustituyentes del anillo bencénico.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El grupo amino es muy activante y orienta en meta y para.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En la acilación de F-C de la anilina es necesario proteger el grupo amino.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los fenoles tienen un pK _A más bajo que el de los alcoholes.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los fenóxidos son menos básicos que los alcóxidos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La acidez de los fenoles aumenta con el carácter atrayente de los sustituyentes del anillo bencénico.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los fenóxidos son menos reactivos que los fenoles en las reacciones S _E Ar.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El naftaleno es un hidrocarburo aromático que contiene diez electrones.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La energía de resonancia del naftaleno es menos del doble de la del benceno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El antraceno y el fenantreno son hidrocarburos aromáticos de 18 electrones formados por tres anillos bencénicos condensados.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El benzofurano contiene diez electrones pi y está formado por la condensación de un anillo bencénico con otro furánico con dos C comunes.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El criseno es un hidrocarburo aromático formado por la condensación de cuatro anillos bencénicos y contiene 16 electrones pi.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El grafito es una forma alotrópica del carbono que está formada por capas de anillos bencénicos donde cada C se halla unido a otros tres C.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los carbonos del grafito se encuentran híbridos sp ² .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El diamante está formado por una red cristalina de ciclos hexagonales donde cada C está híbrido sp ³ y unido a cuatro carbonos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El diamante es un compuesto de muy poca dureza.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los fullerenos son compuestos aromáticos que no contienen átomos de hidrógeno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los hexahelicenos son compuestos quirales que no contienen C quirales.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La actividad óptica específica de los hexahelicenos es muy pequeña.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Existen compuestos naturales biológicamente activos con anillos aromáticos en su estructura.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El anillo de pirrol está presente en numerosos productos de gran interés biológico.

V	F	TEST N° 14. LECCIÓN 16. ALDEHÍDOS Y CETONAS
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El grupo carboxilo es el grupo funcional de los aldehídos y cetonas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El carbono del grupo carbonilo se halla híbrido sp^2 .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El O, el C y los dos sustituyentes unidos al C del carbonilo son coplanares.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los ángulos de enlace en el grupo carbonilo son cercanos a 120° .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los aldehídos y cetonas de baja masa molecular no son solubles en agua.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Al aumentar la cadena carbonada de los aldehídos aumenta su solubilidad en agua.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los aldehídos y cetonas tienen un bajo momento dipolar.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El punto de ebullición del butanal es mayor que el del 1-butanol.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El formaldehído existe en solución como un trímero llamado trioxano.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los α -H de los aldehídos y las cetonas tienen una cierta acidez.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El carbono del grupo aldehído se comporta como un centro electrófilo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El oxígeno del grupo aldehído se comporta como un centro nucleófilo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La reacción típica de los aldehídos y las cetonas es la Ad_E .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los aldehídos son menos reactivos que las cetonas en las reacciones Ad_N .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La di-terc-butyl-cetona es mucho más reactiva que la dimetilcetona.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El trifluoroetanal es mucho menos reactivo que el etanal.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La 1,1,1, tricloro-propanona es mucho más reactiva que la propanona.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La mayor reactividad de los aldehídos en comparación con la de las cetonas se debe tanto a factores electrónicos como estéricos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los nucleófilos se adicionan a los aldehídos y cetonas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Cuando se usan nucleófilos débiles las Ad_N van más rápidas en presencia de ácidos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los aldehídos y las cetonas adicionan alcoholes (mol a mol) formando acetales.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los aldehídos y las cetonas adicionan alcoholes (1 mol frente a 2 moles) formando hemiacetales.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los acetales se usan como grupos protectores de aldehídos y cetonas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los acetales se usan como grupos protectores de 1,2-dioles.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El 1,2-etanoditiol se adiciona a aldehídos y cetonas formando tioacetales.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los tioacetales se desulfurizan con Níquel Raney por lo que se utilizan para eliminar los grupos carbonilos de aldehídos y cetonas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El cianuro potásico se adiciona en presencia de ácidos a los aldehídos y cetonas formando cianhidrinas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los Grignard se adicionan a los aldehídos formando alcoholes terciarios.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los Grignard se adicionan a las cetonas formando alcoholes primarios.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los aldehídos y cetonas se convierten en alquenos por los iluros de fósforo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La transformación de un aldehído o una cetona en un alqueno por la acción de un iluro de fósforo es conocida como reacción de Wittig.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los aldehídos y cetonas reaccionan con ciertos nucleófilos dando productos de condensación.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las oximas surgen de la reacción de aldehídos y cetonas con hidroxilamina.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Algunas iminas existen en dos formas diastereómeras conocidas como syn y anti.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las iminas resultan de la condensación de los aldehídos y cetonas con las aminas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las iminas derivadas del amoniaco son altamente inestables en solución.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Una base de Schiff es una imina.

V	F	
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las enaminas resultan de la reacción de aldehídos y cetonas con α -H y aminas secundarias.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La reducción de aldehídos con NaBH_4 origina alcoholes secundarios.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las cetonas se reducen con NaBH_4 generando alcoholes terciarios.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los aldehídos se reducen proporcionando ácidos carboxílicos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La prueba de Tollens o del espejo de plata se usa para detectar aldehídos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La prueba de Tollens consiste en la reducción de una solución amoniacaal de catión plata a plata metálica y en la oxidación de un aldehído a ácido carboxílico.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las cetonas se oxidan proporcionando alcoholes primarios.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Se puede convertir una cetona en un alcano tratándola con amalgama de zinc en presencia de ácido clorhídrico concentrado.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La reducción de Clemensen permite convertir los aldehídos en alquenos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Se puede convertir una cetona en un alcano tratándola con hidracina en potasa con etilenglicol como disolvente.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Se puede convertir un aldehído o una cetona en un alcano reduciéndolo con NaBH_4 , convirtiéndolo en un mesilato y tratándolo con LiAlH_4 .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los α -H de los aldehídos y cetonas presentan un pK_A en torno a 20.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los aldehídos y cetonas son menos ácidos que el agua.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El tratamiento de todos los aldehídos y cetonas con KOH produce un enolato.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El benzaldehído puede formar enolatos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los enolatos son cationes nucleófilos que tienen dos formas resonantes, estando la carga positiva repartida entre el carbono y el oxígeno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En general, los enolatos de aldehídos y cetonas reaccionan como nucleófilos por el átomo de oxígeno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible transformar completamente una cetona o un aldehído en un enolato tratándola con una base fuerte como el LDA.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las cetonas se halogenan en posición α tratándolas con halógeno y bases.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En medio alcalino pueden ocurrir polihalogenaciones.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las cetonas se broman en posición α tratándolas con bromo y ácido acético.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En medio ácido los aldehídos y cetonas que posean α -H se hallan en equilibrio rápido con su forma enólica.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En los equilibrios cetoenólicos de aldehídos y cetonas domina la forma ceto.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En los equilibrios cetoenólicos de 1,3-dicetonas predomina la forma enólica.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los aldehídos se dimerizan en presencia de bases originando aldoles.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los aldoles derivados de los aldehídos son β -hidroxialdehídos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La reacción de dimerización de aldehídos y cetonas por la acción de las bases se conoce como condensación aldólica.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las condensaciones aldólicas de las cetonas son más lentas que la de los aldehídos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las condensaciones aldólicas suelen ser reversibles.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Agitando etanal y butanal en presencia de bases se originan cuatro aldoles.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El benzaldehído es un compuesto que no puede dar una condensación aldólica consigo mismo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El benzaldehído es un compuesto que puede dar una condensación aldólica con otro aldehído o con una cetona.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La difenilcetona es un compuesto que no puede dar una condensación aldólica consigo mismo.

V	F	TEST N° 15. LECCIÓN 17. Á. CARBOXÍLICOS Y DERIVADOS
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El grupo funcional de todos los ácidos orgánicos es el carboxilo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El grupo carboxilo sólo está presente en los ácidos orgánicos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Un grupo carboxilo se halla integrado por la unión de un grupo hidroxilo y de un grupo carbonilo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los cuatro átomos integrantes del grupo carboxilo son coplanares.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El grupo hidroxilo está dispuesto en sin respecto al grupo carbonilo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Un grupo carboxilo contiene cuatro enlaces sigma y un enlace pi.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los ácidos carboxílicos tienen puntos de ebullición muy elevados.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En soluciones acuosas los ácidos carboxílicos existen como dímeros.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los dímeros de los ácidos carboxílicos contienen dos puentes de hidrógeno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los ácidos carboxílicos de baja masa molecular son muy solubles en agua.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los ácidos carboxílicos saturados tienen mayores puntos de fusión que los insaturados.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Con similar masa molecular, un ácido carboxílico tiene menor punto de ebullición que un alcohol.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	A igualdad de masa molecular, los ácidos carboxílicos tienen puntos de ebullición superiores a los de los aldehídos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El H del hidroxilo del grupo carboxilo es menos ácido que el de los alcoholes.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El pK_A de los ácidos orgánicos es mayor que el del agua y el de los alcoholes.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los ácidos dicarboxílicos tienen dos valores de pK_A .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En general el pK_{A1} de un ácido carboxílico es más grande que el pK_{A2} .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El grupo carboxilo contiene dos centros básicos y un centro ácido.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La reacción típica de los ácidos carboxílicos y sus derivados es la S_N .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las reacciones S_N de los ácidos carboxílicos y sus derivados marchan con inversión.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las reacciones S_N de los ácidos carboxílicos y sus derivados no son concertadas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los ácidos carboxílicos reaccionan con el agua en un proceso ácido-base.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los ácidos reaccionan con el cloruro de tionilo formando cloruros de ácido.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los cloruros de ácido son los derivados de ácido menos reactivos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las amidas son los derivados de ácido más reactivos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los ésteres son menos reactivos que los anhídridos de ácido.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible preparar todos los derivados de ácido a partir de las amidas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	A partir de los ésteres pueden prepararse fácilmente las amidas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los cloruros de ácido se suelen preparar a partir de cloruros de ácidos minerales que son mucho más reactivos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los reactivos más empleados para preparar cloruros de ácido son el cloruro de tionilo, el tricloruro de fósforo, pentacloruro de fósforo y el cloruro de oxalilo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Se pueden preparar anhídridos simétricos de un ácido carboxílico por deshidratación de ácidos dicarboxílicos no cíclicos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible preparar un anhídrido mixto a partir de un cloruro de ácido haciéndolo reaccionar con el carboxilato del mismo ácido.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los ésteres se preparan tratando un cloruro de ácido con un alcohol.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los ésteres se preparan tratando un anhídrido de ácido con un alcohol.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Se puede preparar un éster metílico tratando un ácido carboxílico con diazometano.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	No es posible preparar fácilmente un éster tratando una amida con un alcohol.

V	F	
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los cloruros y anhídridos de ácido son potentes agentes alquilantes.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las amidas se preparan por acilación de amoniaco o aminas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Un cloruro de ácido es un buen reactivo acilante.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las reacciones de los ésteres y las amidas suelen ser catalizadas por ácidos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las metilcetonas tratadas con yodo en medio alcalino se convierten en ácidos carboxílicos con un carbono menos que la cetona de partida.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible preparar un ácido carboxílico por reducción de un aldehído.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	No es posible preparar un ácido carboxílico por reducción de un aldehído.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La reducción de una amida disustituída conduce a una amina secundaria.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los derivados de ácido menos reactivos son las amidas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La preparación de ésteres calentando un ácido carboxílico y un alcohol en medio ácido es una reacción reversible que da excelentes rendimientos en éster.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los anhídridos simétricos se preparan calentando a reflujo un ácido carboxílico con exceso de anhídrido acético.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las cetonas son compuestos muy estables de tercer grado de oxidación.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los ácidos carboxílicos y sus derivados están en cuarto grado de oxidación.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La reducción de un cloruro de ácido con LiAlH_4 da alcoholes terciarios.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Se pueden preparar cetonas tratando un cloruro de ácido con dialquilmagnesio.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La reducción de un cloruro de ácido con $\text{LiAl}(\text{OR})_3\text{H}$ proporciona aldehídos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los nitrilos son compuestos de tercer grado de oxidación.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El N del grupo ciano se encuentra híbrido sp^2 .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El carbono del grupo ciano se encuentra híbrido sp .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La hidrólisis alcalina de un nitrilo seguida de la adición de ácidos minerales proporciona ácidos carboxílicos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La hidrólisis ácida de un nitrilo proporciona ácidos carboxílicos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alquilynitrilos se preparan tratando un haluro o un tosilato de alquilo primario con cianuro potásico.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los arilnitrilos se preparan tratando las sales de diazonio con cianuro cúprico.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los nitrilos reaccionan con los Grignard proporcionando cetonas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los péptidos contienen en su estructura enlaces tipo amida.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las proteínas pueden ser consideradas como poliamidas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Una lactona es una amida cíclica.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las β -lactonas son mucho menos estables que las γ -lactonas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las amidas cíclicas son conocidas como lactamas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las γ -lactamas son mucho más estables que las β -lactamas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las penicilinas son antibióticos con estructura de β -lactama.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las imidas son diamidas cíclicas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La succinimida es la imida derivada del ácido succínico.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La N-bromo-succinimida se usa para introducir bromo en posiciones arílicas o bencílicas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible preparar bromofenilmetano usando como reactivos N-bromosuccinimida y tolueno
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La ftalimida es la imida derivada del ácido ftálico (ácido o-carboxi-benzoico) y se usa para preparar aminas primarias en la llamada síntesis de Gabriel.

V	F	TEST N° 16. LECCIÓN 18. Á. SÍNTESIS ORGÁNICA
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Para crear enlaces carbono-carbono es preferible emplear reacciones S _N 1 en lugar de S _N 2.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	No es posible crear enlaces carbono-carbono por reacción entre un dialquilcuprato de litio y un haluro de arilo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible crear enlaces carbono-carbono por reacción de cianuro potásico y un aldehído o una cetona.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los reactivos de Grignard son muy útiles para crear enlaces carbono-carbono porque se comportan como buenos nucleófilos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los H unidos a átomos de carbono son muy ácidos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Si sobre un átomo de carbono existen tres grupos fuertemente atrayentes de electrones un H unido a este carbono será muy ácido.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El trinitrometano es mucho menos ácido que el ácido acético.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los α-H contiguos a grupos carbonilos son ligeramente ácidos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Cuando se abstrae con una base un α-H contiguo a un carbonilo se forma un enolato.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los α-H de los aldehídos y cetonas son menos ácidos que los de los ésteres.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los α-H de los aldehídos y cetonas tienen un pK _A del orden de 20.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Cuando se forma un enolato de un aldehído o una cetona por la acción de un alcóxido como base, en el equilibrio hay una pequeña cantidad de enolato.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible transformar completamente un aldehído o una cetona en su enolato por la acción de una base con litio diisopropilamida (LDA).
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los enolatos son reactivos nucleófilos que tienen la carga deslocalizada entre un átomo de oxígeno y un átomo de carbono.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los enolatos se comportan como buenos nucleófilos reaccionando fundamentalmente a través del átomo de carbono.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los fenolatos son oxaniones que se comportan como nucleófilos reaccionando fundamentalmente a través del átomo de oxígeno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los α-H de los ésteres tienen un pK _A en torno a 24 y son menos ácidos que los de los aldehídos y cetonas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los α-H flanqueados por dos grupos carbonilos son mucho más ácidos que los de los aldehídos y cetonas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los α-H ₃ de la 2,4-pentanodiona son menos ácidos que los H ₃ de la 2-pentanona.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los α-H del malonato de dietilo tienen un pK _A de 13.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible introducir un grupo alquilo primario en α a una cetona tratándola sucesivamente con una base y un haluro o un tosilato de alquilo primario.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible introducir un grupo arilo en α a una cetona tratándola sucesivamente con una base y un haluro o un tosilato de arilo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Se puede introducir un grupo alquilo en posición α a un éster tratándolo sucesivamente con LDA y un haluro o tosilato de alquilo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las enaminas contienen un grupo amino sobre un doble enlace.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las enaminas se forman tratando los aldehídos y cetonas con aminas secundarias.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las enaminas se usan preferente en las alquilaciones en lugar de los enolatos porque con ellas se evitan las polialquilaciones.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las cetonas α,β-insaturadas reaccionan con los nucleófilos dando origen a productos de adición (1,2) y (1,4).
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los productos de adición (1,2) resultan de la adición del nucleófilo sobre el carbono α del doble enlace conjugado con el grupo carbonilo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los nucleófilos que se comportan como bases fuertes conducen preferentemente a productos de adición (1,2).

V	F	
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Se obtienen predominantemente productos de adición (1,4) cuando se utilizan nucleófilos que se comportan como bases débiles.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los productos (1,4) de las adiciones conjugadas sobre cetonas α,β -insaturadas son los productos cinéticos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los reactivos de Grignard dan frente a compuestos carbonílicos α,β -insaturados adiciones (1,4).
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los reactivos de Grignard dan frente a compuestos carbonílicos α,β -insaturados fuertemente impedidos adiciones (1,2).
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El uso de dialquilcupratos de litio frente a compuestos carbonílicos α,β -insaturados no impedidos conduce única y exclusivamente a adiciones (1,4).
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Se conoce como reacción de Michael la adición de un enolato a un compuesto carbonílico α,β -insaturado.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La reacción de Michael es muy útil en síntesis orgánica para la creación de enlaces carbono-heteroátomo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las dicetonas acíclicas pueden sufrir una condensación aldólica intramolecular transformándose en cetonas cíclicas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las 1,4-dicetonas acíclicas en medio básico se transforman en ciclohexenonas α,β -insaturadas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las 1,5-dicetonas acíclicas se transforman en medio básico en ciclopentenonas α,β -insaturadas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La anelación de Robinson es una excelente metodología sintética para la preparación de compuestos acíclicos de cinco y seis eslabones.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Una anelación de Robinson consiste esencialmente en una reacción secuencial que comienza por una adición de Michael seguida de una condensación aldólica intermolecular.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En las condensaciones de Claisen dos ésteres se condensan en medio básico para producir un β -cetoéster.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El acetato de etilo experimenta una condensación de Claisen produciendo acetoacetato de etilo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El benzoato de etilo puede experimentar condensaciones de Claisen.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Las condensaciones cruzadas de Claisen pueden efectuarse bien entre dos ésteres, bien entre un éster y un aldehído, bien entre un éster y una cetona.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El malonato de etilo es un diéster que contiene dos α -H claramente ácidos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El pK_A del malonato de etilo es 13.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	No es posible formar el enolato del malonato de etilo utilizando como base un alcóxido en agua como disolvente.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Se conoce como síntesis malónica una metodología sintética que permite preparar derivados alquilados de la propanona partiendo del malonato de etilo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	No es posible preparar derivados del ácido acético con tres sustituyentes en el carbono α utilizando la síntesis malónica.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El acetoacetato de etilo ($pK_A = 11$) es más ácido que el malonato de dietilo ($pK_A = 13$).
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Se conoce como síntesis acetoacética una metodología sintética que permite preparar derivados alquilados del ácido acético utilizando acetoacetato de etilo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible preparar cetonas derivadas de la propanona usando la síntesis acetoacética.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	No es posible preparar la 2,2,4,4-tetrametil-propanona usando la síntesis acetoacética.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los iluros de fósforo pueden usarse como nucleófilos para crear enlaces C-C
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En la reacción de Wittig se usan iluros de fósforo como reactivos nucleófilos.